

اختر الإجابة الصحيحة:

المحلل القياسي الذي يستخدم في معايرة محلل برمنجنات البوتاسيوم المحمضة ونوع التفاعل يكون.....



كلوريد الصوديوم / أكسدة - اختزال

كربونات الصوديوم / تعادل

نترات الصوديوم / تعادل

نيتريت الصوديوم / أكسدة - اختزال

قناة العباقرة ٣ ث

علي تطبيق Telegram

رابط القناة @taneasnawe



متنساش تتابعنا علشان نلم المراكمات مع بعض ان شاء الله ❤️



اختر الإجابة الصحيحة:

عند إذابة 8 g من الصودا الكاوية في الماء لعمل محلول حجمه 400 mL فإن تركيز المحلول يكون.....
($\text{Na}=23, \text{O}=16, \text{H}=1$)

0.2 M

0.4 M

0.5 M

0.1 M



اختر الإجابة الصحيحة:

عند تسخين 2.68 g من كبريتات الصوديوم المتهدرتة بشدة تبخر 1.26 g ماء. فإن صيغة هذا الملح المتهدرت تكون..... (Na=23, S=32, O=16, H=1)



اختر الإجابة الصحيحة:

عند خلط 50 mL من $0.2\text{ M H}_2\text{SO}_4$ مع نفس الحجم من محلول NaOH له نفس التركيز فإن المحلول الناتج



يحول لون عباد الشمس إلى الأرجواني وتستهلك كمية الحمض والقاعدة تماماً

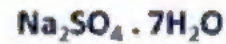
قلوي ويتبقى 25 mL من القاعدة دون تفاعل

حمضي ويتبقى 25 mL من الحمض دون تفاعل

يحول لون الفينولفثالين إلى الأحمر ويتبقى 25 mL من الحمض دون تفاعل

اختر الإجابة الصحيحة:

عند تسخين 2.68 g من كبريتات الصوديوم المتهدرة بشدة تبخر 1.26 g ماء. فإن صيغة هذا الملح المتهدرت تكون..... ($\text{Na}=23, \text{S}=32, \text{O}=16, \text{H}=1$)



قناة العباقره ٣
علي تطبيق Telegram
رابط القناة @taneasnews

اختر الإجابة الصحيحة:

كتلة الماء الموجودة في عينة كتلتها 50 g من خام
الليمونيت تكون..... ($\text{Fe}=56, \text{O}=16, \text{H}=1$)

3.5 g

12.6 g

7.22 g

5.1 g



10:27

/

10:34

1x



HD



قناة العباقرة ٣
علي تطبيق Telegram
رابط القناة @taneasnowe

اختر الإجابة الصحيحة:

عند استخدام محلول نترات الفضة للتمييز بين محلولين للـ 4.7 g من راسب أصفر اللون يذوب في محلول النشادر، فإن كتلة نترات الفضة و اسم الراسب الناتج هما.....

($\text{Ag}=108, \text{I}=127, \text{P}=31, \text{Cl}=35.5, \text{N}=14, \text{Br}=80, \text{O}=16$)

$1.9 \text{ g}, \text{Ag}_3\text{PO}_4$

$5.57 \text{ g}, \text{AgCl}$

$3.4 \text{ g}, \text{AgI}$

$4.25 \text{ g}, \text{AgBr}$



اختر الإجابة الصحيحة:

عند إضافة 20 mL من محلول نترات الصوديوم 0.2 M إلى 20 mL من حمض الكبريتيك 0.15 M فإن المادة الزائدة عن التفاعل وعدد المولات المتبقية منها تكون.....
(Ag=108, I=127, P=31, Cl= 35.5, N= 14, Br= 80, O=16)



H_2SO_4 , 0.05 mol

NaNO_3 , 0.05 mol

H_2SO_4 , 0.001 mol

NaNO_3 , 0.001 mol

اختر الإجابة الصحيحة:

يتحد 0.2 mol من المادة التي تحتوي على أيونات Fe^{3+} مع 21.6 g من الماء لتكوين مركب متهدرت صيغته ($\text{H} = 1, \text{O} = 16$)



قناة العائشة TV
على تطبيق Telegram
رابط القناة @starcosmo



☐ أكثر الإجابة الصحيحة

عند إضافة 20 mL من محلول نترات الصوديوم 0.2 M إلى 20 mL من حمض الكبريتيك 0.15 M فإن المادة الزائدة عن التفاعل وعدد المولات المتبقية منها تكون
(Ag=108, I=127, P=31, Cl= 35.5, N= 14, Br= 80, O=16)



H_2SO_4 , 0.05 mol

NaNO_3 , 0.05 mol

H_2SO_4 , 0.001 mol

NaNO_3 , 0.001 mol

خذ إناء 8 g من الصودا الكاوية في الماء لعمل محلول حجمه 400 mL فإن تركيز المحلول

يكون..... (Na=23, O=16, H=1)

$$\text{عدد المولات} = \frac{\text{الكتلة الجزيئية}}{\text{الكتلة المولية}}$$

$$\text{الكتلة المولية} = \text{NaOH} = 23 + 16 + 1 = 40 \text{ g/mol}$$

$$\text{عدد المولات} = \frac{8}{40} = 0.2 \text{ mol}$$

$$\text{التركيز} = \frac{\text{عدد المولات}}{\text{الحجم باللتر}} = \frac{0.2}{0.4} = 0.5 \text{ M}$$

عند تسخين 2.68 g من كبريتات الصوديوم المتهدرت بشدة تبخر 1.26 ماء. فإن صيغة هذا الملح المتهدرت تكون.....
 (Na=23, S=32, O=16, H=1)

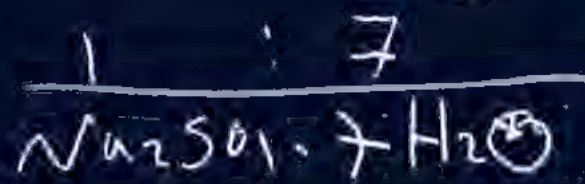
$$\frac{142}{(2 \times 23 + 32 + 4 \times 16)}$$

$$\text{كتلة الماء} = 2.68 - 1.42 = 1.26$$

$$\text{عدد مولاته } Na_2SO_4 = \frac{1.42}{142} = 0.01 \text{ mol}$$

$$\text{عدد مولات الماء} = \frac{1.26}{18} = 0.07 \text{ mol}$$

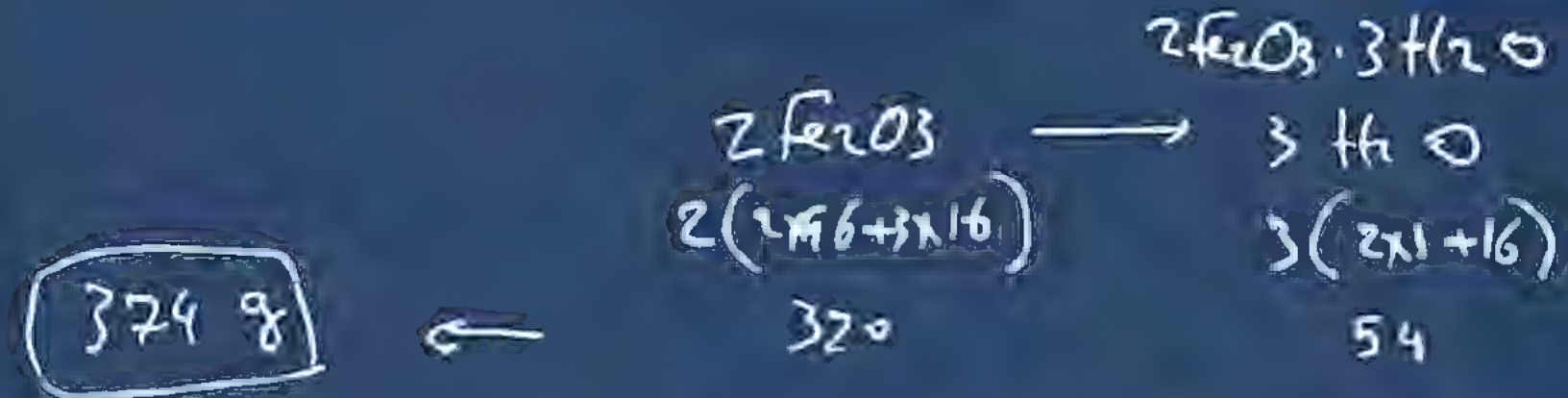
Na_2SO_4	:	H_2O
0.01	:	0.07
<hr/>	:	<hr/>
0.01	:	0.01



قناة العباقرة ٣٦٥
 علي تطبيق Telegram
 رابط القناة @taneasnaawe

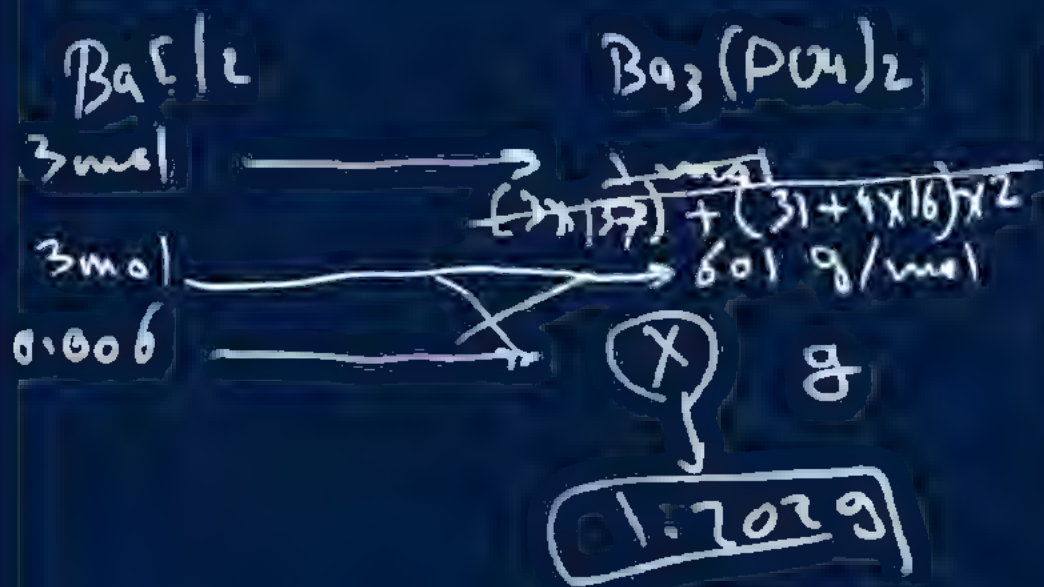
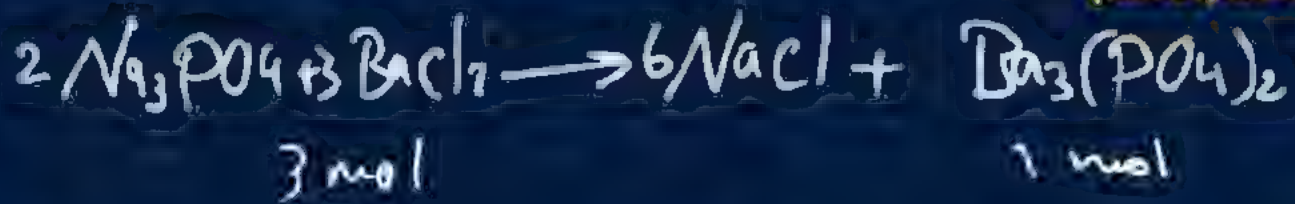


كتلة الماء الموجودة في هيئة مائتها 50 g من خام التيمونوت تكون.....
 (Fe=56, O=16, H=1)



تفاعل 30 mL من محلول 0.2 M BaCl_2 تماماً مع محلول لوسلفات الصوديوم، فإن كتلة الراسب المتكون تكون.....

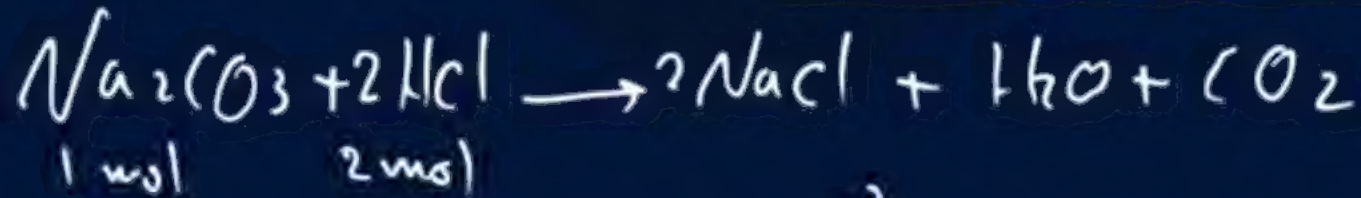
(Na=23, Ba=137, P=31, Cl = 35.5, O=16)



$$10^{-3} \times 30 \times 0.2 = \text{BaCl}_2 = \text{نمودار}$$

$$\text{mol } 0.0006 =$$

خليط من كربونات الصوديوم وكبريتات الكالسيوم كتلته 10 g لازم لمعايرته 300 mL من محلول 0.2 M HCl، فإن الملح الذي لم يتفاعل من الخليط وكتلته هما.....
 (Na=23, Ca=40, S=32, C=12, O=16)



$$3.18 \sim 10 = \text{CaSO}_4 \text{ كتلة}$$

$$\boxed{6.82 \text{ g}} = \text{CaSO}_4$$

$$\overset{-3}{10} \times 300 \times 0.2 = \text{HCl} = \text{كتلة}$$

$$0.06 \text{ mol} =$$

$$0.03 = \frac{0.06}{2} = \text{Na}_2\text{CO}_3 = \text{كتلة}$$

$$2 \times 23 + 12 + 3 \times 16 = \text{Na}_2\text{CO}_3 \text{ الكتلة الجزيئية}$$

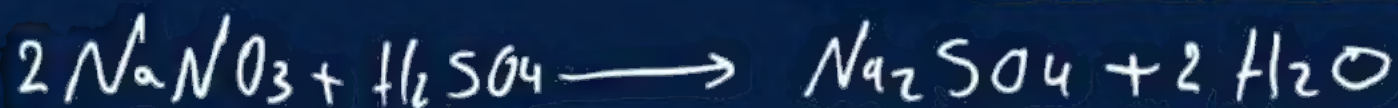
$$106 \text{ g/mol} =$$

$$106 \times 0.03 = \text{Na}_2\text{CO}_3 \text{ كتلة}$$

$$3.18 \sim$$

عند إضافة 20 mL من محلول نترات الصوديوم 0.2 M إلى 20 mL من حمض الكبريتيك 0.15 M فإن المادة الزائدة عن التفاعل وعدد المولات المتبقية منها تكون.....

(Ag=108, I=127, P=31, Cl= 35.5, N= 14, Br= 80, O=16)



2 mol 1 mol

$$10^{-3} \times 90 \times 0.15 = \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{كم حصل}$$

$$0.003 \text{ mol} =$$

كم حصل = NaNO_3

$$10^{-3} \times 20 \times 0.2 =$$

$$0.004 \text{ mol} =$$

$$0.002 \text{ mol} \text{ H}_2\text{SO}_4$$

عند إضافة 20 mL من محلول نترات الصوديوم 0.2 M إلى 20 mL من حمض الكبريتيك 0.15 M فإن المادة الزائدة عن التفاعل وعدد المولات المتبقية منها تكون.....

(Ag=108, I=127, P=31, Cl= 35.5, N= 14, Br= 80, O=16)



2 mol 1 mol

$$10^{-3} \times 90 \times 0.15 = \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{كم احصى}$$

$$0.003 \text{ mol}$$

$$0.002$$

$$0.001 \text{ mol}$$

كم احصى = NaNO_3

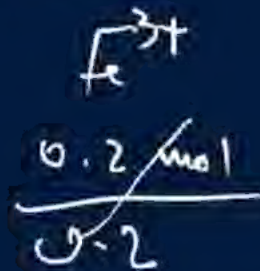
$$10^{-3} \times 20 \times 0.2 =$$

$$0.004 \text{ mol}$$

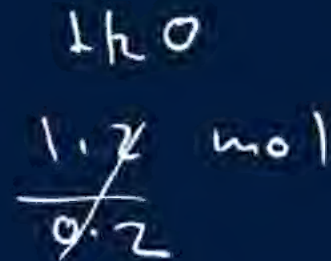
$$0.002 \text{ mol} \\ \text{H}_2\text{SO}_4$$

يتحد 0.2 mol من المادة التي تحتوي على أيونات Fe^{3+} مع 21.6 g من الماء لتكوين مركب متهدرت صيغته..... (H= 1, O=16)

$$\text{عدد مولات الماء} = \frac{21.6}{18} = 1.2 \text{ mol}$$



1



6.